

10/559 389

(12) NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES
PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG

(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum
Internationales Büro



(43) Internationales Veröffentlichungsdatum
16. Dezember 2004 (16.12.2004)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer
WO 2004/108697 A1

(51) Internationale Patentklassifikation⁷: C07D 319/06

(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP2004/006057

(22) Internationales Anmeldedatum:
5. Juni 2004 (05.06.2004)

(25) Einreichungssprache: Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache: Deutsch

(30) Angaben zur Priorität:
103 26 195.8 7. Juni 2003 (07.06.2003) DE

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme
von US): SCHERING AKTIENGESELLSCHAFT
[DE/DE]; Müllerstrasse 178, 13353 Berlin (DE).

(71) Anmelder und

(72) Erfinder: WESTERMANN, Juergen [DE/DE]; Schwal-
bacher Strasse 7, 12161 Berlin (DE). PLATZEK,
Johannes [DE/DE]; Grottkauer Strasse 55, 12621 Berlin
(DE). PETROV, Orlin [DE/DE]; Friedrichshaller Strasse
7b, 14199 Berlin (DE).

(81) Bestimmungsstaaten (soweit nicht anders angegeben, für
jede verfügbare nationale Schutzrechtsart): AE, AG, AL,

AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BW, BY, BZ, CA, CH,
CN, CO, CR, CU, CZ, DK, DM, DZ, EC, EE, EG, ES, FI,
GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE,
KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD,
MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NA, NI, NO, NZ, OM, PG,
PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SY, TJ, TM,
TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM,
ZW.

(84) Bestimmungsstaaten (soweit nicht anders angegeben, für
jede verfügbare regionale Schutzrechtsart): ARIPO (BW,
GH, GM, KE, LS, MW, MZ, NA, SD, SL, SZ, TZ, UG,
ZM, ZW), eurasisches (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU,
TJ, TM), europäisches (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK,
EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PL, PT,
RO, SE, SI, SK, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA,
GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

Veröffentlicht:

- mit internationalem Recherchenbericht
- vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche geltenden
Frist; Veröffentlichung wird wiederholt, falls Änderungen
eintreffen

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen Ab-
kürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Co-
des and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der
PCT-Gazette verwiesen.

(54) Title: PROTECTED 5,7-DIHYDROXY-4,4-DIMETHYL-3-OXOHEPTANOIC ACID ESTERS AND 5,7-DIHYDROXY-2-
ALKYL-4,4-DIMETHYL-3-OXOHEPTANOIC ACID ESTERS FOR SYNTHESIZING EPOTHILONES AND DERIVATIVES
DERIVATIVES, AND METHODS FOR PRODUCING THESE ESTERS

(54) Bezeichnung: GESCHÜTZTE 5,7-DIHYDROXY-4,4-DIMETHYL-3-OXOHEPTANSÄUREESTER UND 5,7-DIHY-
DROXY-2-ALKYL-4,4-DIMETHYL-3-OXOHEPTANSÄUREESTER FÜR DIE SYNTHESE VON EPOTHILONEN- UND
DERIVATEN UND VERFAHREN ZUR HERSTELLUNG DIESER ESTER

(57) Abstract: The invention relates to protected 5,7-dihydroxy-4,4-dimethyl-3-oxoheptanoic acid esters and 5,7-dihy-
droxy-2-alkyl-4,4-dimethyl-3-oxoheptanoic acid esters for synthesizing epothilones and derivatives thereof, and to methods for
producing these esters.

(57) Zusammenfassung: Die vorliegende Erfindung beschreibt geschützte 5,7-Dihydroxy-4,4-dimethyl-3-oxoheptansäureester und
5,7-Dihydroxy-2-alkyl-4,4-dimethyl-3-oxoheptansäureester für die Synthese von Epothilonen- und Derivaten und Verfahren zur Her-
stellung dieser Ester.

WO 2004/108697 A1

**Geschützte 5,7-Dihydroxy-4,4-dimethyl-3-oxoheptansäureester
und 5,7-Dihydroxy-2-alkyl-4,4-dimethyl-3-oxoheptansäureester
für die Synthese von Epothilonen- und Derivaten und Verfahren
zur Herstellung dieser Ester**

5

Einleitung

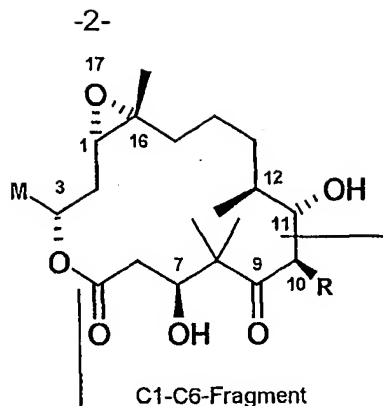
Die Erfindung betrifft geschützte 5,7-Dihydroxy-4,4-dimethyl-3-
10 oxoheptansäureester und 5,7-Dihydroxy-2-alkyl-4,4-dimethyl-3-
oxoheptansäureester für die Synthese von Epothilonen- und Derivaten und
Verfahren zur Herstellung dieser Ester, das heißt neue Zwischenprodukte und
Verfahren zu deren Herstellung und die Verwendung.

15 Das Verfahren zur Herstellung neuer Zwischenprodukte geht von
kostengünstigen Ausgangsmaterialien aus, liefert die Zwischenprodukte in
hohen Enantiomerenreinheiten, in hoher chemischer Reinheit, in guten
Ausbeuten und erlaubt die großtechnische Herstellung.

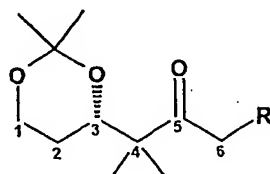
20 Die Erfindung wird bei der Synthese des zur Herstellung von natürlichen und
synthetisch modifizierten Epothilonen oder Derivaten benötigten C1-C6
Segmentes verwendet.

Die natürlichen Epothilone sind 16 gliedrige Macrolidringe, die aus Kulturen des
Myxobacteriums Sorangium Cellosum isoliert wurden und sind Vertreter einer
25 Klasse von vielversprechenden Antitumormitteln, die als wirksam gegen eine
Reihe von Krebslinien getestet wurden.

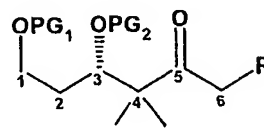
Eine Übersicht zu den Synthesen in erster Linie von natürlichen Epothilonen ist
von J. Mulzer et al. in J. Org. Chem. 2000, 65, 7456-7467 beschrieben worden.



In der Literatur sind neben den natürlichen Epothilonen eine Vielzahl synthetischer Epothilonderivate beschrieben, die zum größten Teil innerhalb der Reste M und R¹⁰ variieren (beispielsweise in WO 99/01124, WO 99/02541, WO 00/037473, WO 0099/07692, WO 00/47584, WO 00/49021, WO 01/81342, WO 00/66589, WO 01/81341). M steht hier häufig für einen heterocyclischen Rest und R für einen Alkylrest. Die meisten Synthesen der natürlichen Epothilone und der synthetischen Epothilonderivate benutzen das A-Baustein-Fragment, welches die Kohlenstoffome C₅ – C₁₀ in das Macrolid einbringt. Innerhalb dieses Epothilon Segmentes C1-C6 ist C₁ das C₅ im Macrolid und C₆ das C₁₀ im Macrolid, usw.



1a



1b

15

Diese Verbindungen (Fragmente) können in der Form 1a mit einer cyclischen Ketalschutzgruppe oder der offenen Form 1b vorliegen. Hierbei steht R für einen C1-C4- Alkylrest, wie den Methyl-, Ethyl-, n- oder i-Propyl-, n-Butyl- oder tert.-Butylrest oder einen C2-C4-Alkenylrest, wie den Vinyl- oder Allylrest, PG₁ und PG₂ stehen die dem Fachmann für eine Hydroxyfunktion geläufigen

20

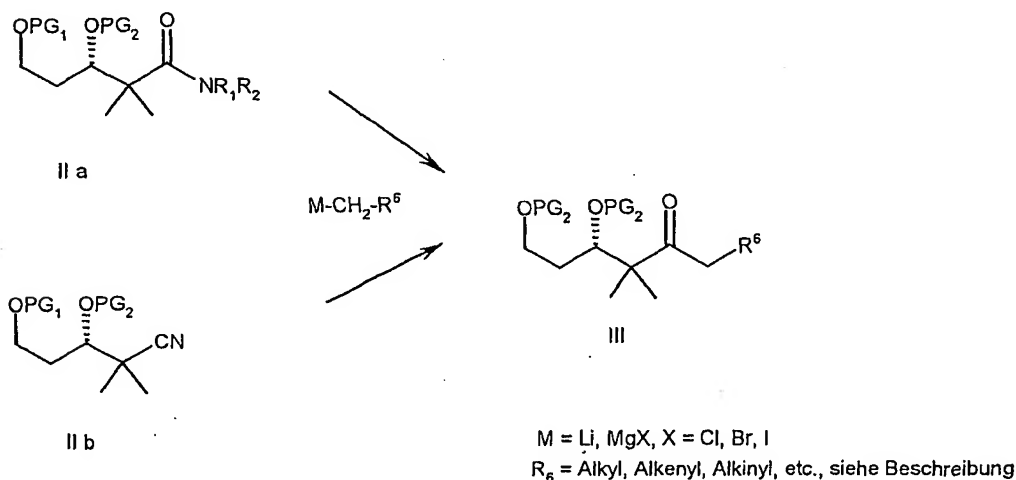
-3-

- Schutzgruppen, wie z.B. der Methoxymethyl-, Methoxyethyl-, Ethoxyethyl-, Tetrahydropyranyl-, Tetrahydrofuranyl-, Trimethylsilyl-, Triethylsilyl-, tert.-Butyldimethylsilyl-, tert.-Butyldiphenylsilyl-, Tribenzylsilyl-, Triisopropylsilyl-, Methyl-, tert.-Butyl-, Benzyl-, para-Nitrobenzyl-, para-Methoxybenzyl, Formyl-,
- 5 Acetyl-, Propionyl-, Isopropionyl-, Butyryl-, Pivalyl-, Benzoyl-Rest.
- Die TBDMS-Gruppe oder andere Silylschutzgruppen sind bevorzugt.
- Eine Übersicht über Schutzgruppen findet sich z.B. in "Protective Groups in Organic Synthesis" Theodora W. Green, John Wiley and Sons).

10

Stand der Technik

- Eine Herstellung des Epothilon C1-C6 Segmentes der Formel III wird in den Patentanmeldungen WO 03/04063 und WO 03/015068 beschrieben. Dabei
- 15 werden die Ausgangsverbindungen des Typs IIa bzw. des Typs IIb in einer metallorganischen Reaktion mit einem Alkylmetall zu einer Verbindung der Formel III überführt.



20

Die Umwandlung der Dialkylamidgruppe in IIa bzw. der Nitrilgruppe in IIb ist in einer glatten Reaktion in einer Synthesestufe zu III realisierbar.

Nach der Hydrolyse des Reaktionsgemisches wird das Produkt der Formel III in einer hohen Ausbeute erhalten. Im Vergleich dazu ist die direkte Umsetzung eines Organometalls mit einer Alkylesterfunktion $-\text{CO}_2\text{R}^a$ nicht selektiv, da das intermediär hergestellte Keton weiterreagiert. Im Falle der Primäraddukte aus 5 IIa bzw. IIb sind diese stabilisiert und reagieren nicht weiter zum betreffenden Carbinol als Nebenreaktion.

Die Addition eines Restes $-\text{CH}_2-\text{R}^6$ an ein Nitril ist mit Alkylolithiumverbindungen als Reagenz vorteilhafter durchführbar als mit Organomagnesiumverbindungen. 10 So liefert ein in US 2002/0156289A1 (The University of Kansas USA) beschriebenes Verfahren mit EtMgBr ein Keton aus einem Nitril in nur 56 % Ausbeute, während die Umsetzung mit Methyllithium in 98% Ausbeute abläuft.

15

Nachteile des Standes der Technik

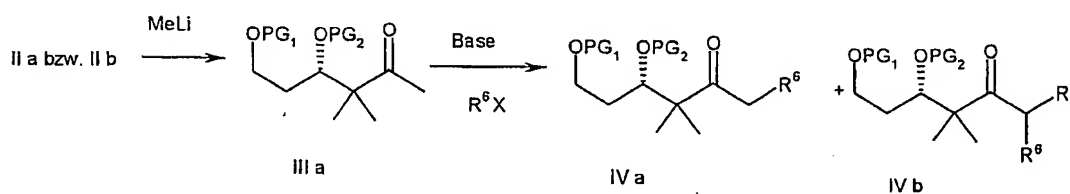
Die Verfügbarkeit von Lithiumorganylen und metallorganischen Verbindungen ist begrenzt. Daher wäre es von Vorteil sein, wenn auf Standardlithiumorganyle 20 zurückgegriffen werden könnte, die kommerziell erhältlich sind oder auf einfache Weise hergestellt werden können. Mit diesen sollte in einem nachfolgenden Alkylierungsschritt via α -Alkylierung des Methylketons der Formel IIIa ein weiterer Alkylrest eingeführt werden. Dies wäre besonders dann von Vorteil, wenn das der Organometallverbindung zugrunde liegende Alkyl- 25 bzw. Alkenylhalogenid recht teuer oder nicht erhältlich ist, wie dies beispielsweise bei den C4-C6-Alkenylhalogeniden der Fall ist. Beispielsweise im Falle eines einzuführenden Homoallylrestes ist das zugrunde liegende Homoallylbromid sehr teuer. Auch bereitet die Herstellung von z.B. But-3-en-1-ylolithium technische Probleme. In der Praxis ist die Umsetzung von 1- 30 Brombut-3-en zu But-3-en-1-ylolithium von der Eliminierung zum Buta-1,3-dien begleitet.

-5-

In den Fällen, in denen die Organometallverbindungen nicht zugänglich sind kann es vorteilhafter sein, wenn ein Intermediat der Formel IIa bzw. IIb mit einem Standardalkylreagenz wie z.B. Methyllithium umgesetzt wird, wobei eine Verbindung der Form IIIa ($R^6 = H$) erhalten wird.

5

In einem Folgeschritt erfolgt die Alkylierung mit einem geeigneten Alkylierungsmittel in Gegenwart einer Base zu einer Verbindung der Form IVa. Das Bisalkylierungsprodukt der Formel IVb ist auf jeden Fall unerwünscht.



10

Die Alkylierung von Alkylketonen der Formel IIIa zu den kettenverlängerten Alkylketonen der Formel IVa erfordert in der Praxis spezielle Reaktionsbedingungen. Häufig sind dazu Komplexbildner zur Stabilisierung des Metallenolates erforderlich. 1965 hat House (J. Org. Chem. 1965, 30, 1341-1348) beschrieben, dass es bei der Alkylierungsreaktion zu einer Umprotonierung kommt und die Bisalkylierung in Konkurrenz zur Monoalkylierung steht. House postulierte, dass das weniger substituierte Enolat in größerem Maße aggregiert vorliegt und auch weniger reaktiv ist. Die angestrebte Monoalkylierung setzt voraus, dass in der Reaktion nach der Deprotonierung des α -Kohlenstoffatoms keine Ummetallierung des Carbanions erfolgt.

15

20

Neben dem gewünschten Monoalkylierungsprodukt entsteht in der Regel auch das Bisalkylierungsprodukt IVb, oft ist der Umsatz unvollständig, so dass auch Ausgangsmaterial zurückbleibt. Als weitere Nebenreaktion können bei der Alkylierungsreaktion auch Kondensationsreaktionen auftreten. Die Reaktionsprodukte wie Monoalkylierungsprodukt IVa, Bisalkylierungsprodukt IVb und Ausgangsmaterial der Formel IIIa sind in der Regel nur aufwendig zu trennen.

25

30

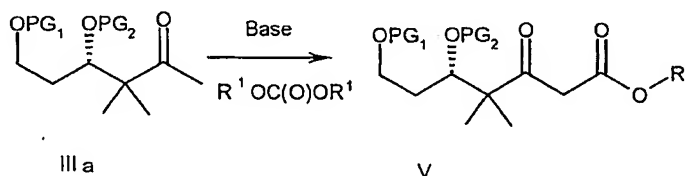
Das Problem der Bisalkylierung ist u.a. von A. Streitwieser et al. in Org. Lett., 2001, 3, 2599 - 2601 beschrieben worden. Bei der Aufreinigung besteht ein Problem darin, dass das aus Ausgangsmaterial, Monoalkylierungsprodukt und Bisalkylierungsprodukt bestehende Reaktionsgemisch aufzutrennen ist.

Aufgabe der Erfindung

Mit der vorliegenden Erfindung sollte ein Verfahren zur Verfügung gestellt werden, das es gestattet, auf einfache Weise bei der Alkylierung von IIIa nur das Monoalkylierungsprodukt zu IV a zu erhalten. Das Epothilon-Segment C1-C6 (= Monoalkylierungsprodukt Iva) ist ein Molekül mit einer hohen Wertschöpfung, bei dem eine hohe Ausbeute und hohe Reinheit anzustreben ist.

Lösung der Aufgabe der vorliegenden Erfindung

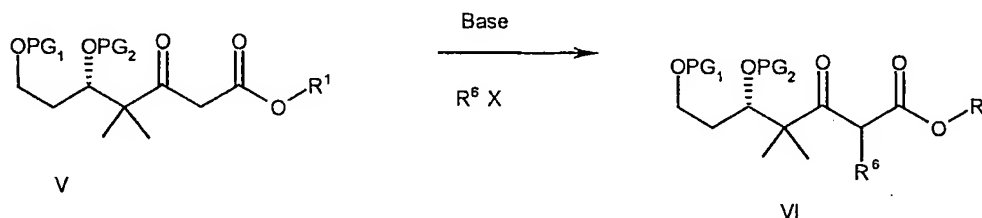
Das Problem der selektiven Alkylierung wird erfindungsgemäß dadurch gelöst, daß ein β -Ketoester der allgemeinen Form V aus einer Verbindung der allgemeinen Formel IIIa hergestellt wird. Ketoester der allgemeinen Formel V bieten einen Zugang zu Verbindungen der allgemeinen der Formel VI, die nach Verseifung zu VII und Decarboxylierung der Estergruppe ein Produkt der Formel IVa liefert.



-7-

- Die Verbindungen der allgemeinen Formel V lassen sich nach bekannten Methoden aus einer Verbindung der allgemeinen Formel IIIa und einem Ester der Kohlensäure, vorzugsweise Dimethyl- oder Diethylcarbonat herstellen. Als
- 5 Base wird beispielsweise Natriummethylat, Natriumethanolat, Kalium-tert.-butanolat oder Natriumhydrid verwendet. Als Lösungsmittel kann neben Lösungsmitteln wie THF, Dioxan usw. gleichzeitig das Carbonat selbst dienen.

- Die Alkylierung eines β -Ketoesters ist eine klassische Methode zur Alkylierung
- 10 von Carbanionen. Durch zwei benachbarte aktivierende Carbonylgruppen ist der α -Kohlenstoff recht leicht deprotonierbar und allgemein gut alkylierbar (A.C. Cope, H.L. Holmes, H. O. House, Org. React. 1957, 9, 107-331).



- Es hat sich gezeigt, dass sich die Ketoester der Formel V gut zu Verbindungen der allgemeinen Formel VI alkylieren lassen. Als Basen sind hierzu
- Metallhydroxide wie Natrium-, Lithium-, Kalium- oder Calciumhydroxid, Metallhydride wie Natrium- oder Lithiumhydrid, Aminbasen wie LDA (Lithiumdiisopropylamid), Natriumamid, LiHMDS (Lithiumhexamethyldisilazan),
- 20 Metallalkoxide wie z. B. Natriummethylat, Natriumetholat, und Alkalialkoholate höherer Alkohole (Alkali = Lithium, Natrium, Kalium) geeignet.

- R^6 in R^6X und somit in den allgemeinen Formeln IIIa, IVa, VI und VII hat die Bedeutung von C_1 - C_6 -Alkyl, C_2 - C_6 -Alkenyl oder C_2 - C_6 -Alkynyl. C_1 - C_6 Alkyl kann
- 25 geradkettig oder verzweigt sein, R^6 kann auch einen Alkoxyalkyl-, Alkoxyalkenyl, Alkoxyalkynyl und auch Aryl-alkyl bedeuten, worin Alkyl im Alkoxyteil einen C_1 - C_6 -Alkylrest sowie Aryl einen Phenyl- oder Naphthylrest bedeuten und

-8-

-alkyl-, alkenyl-, alkynyl für einen C₁-C₆-Alkyl, C₂-C₆-Alkenyl oder C₂-C₆-Alkynylrest stehen.

Insbesondere steht R⁶ für den Rest Allyl, Crotyl oder Benzyl.

Die Alkylierung ist mit den entsprechenden, den Rest R⁶ liefernden
5 Alkylhalogeniden, Allylhalogeniden, Benzylhalogeniden, Tosylaten und Alkylschwefelesterderivaten der Formel R⁶X durchführbar. Als Alkylierungsmittel werden vorzugsweise Alkylchloride, -bromide, iodide sowie Alkyester der Schwefelsäure sowie Alkylester von Alkylsulfonsäuren/ bzw. Arylsulfonsäuren verwendet.

10

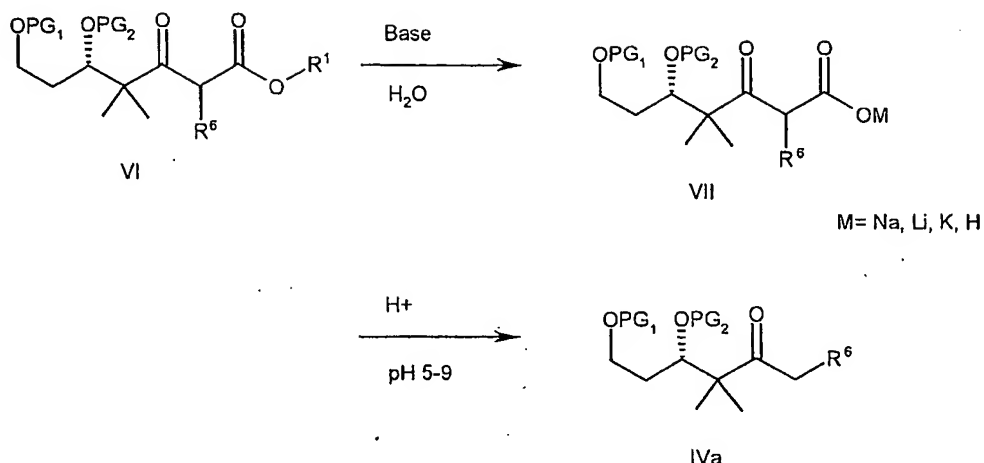
Überraschenderweise wird im Fall der Alkylierung mit Allyl- oder Benzylhalogeniden keine Mehrfachalkylierung beobachtet. Die Reaktionen lassen sich analytisch gut verfolgen (GC, DC, HPLC). Nach erfolgter Umsetzung lässt sich die Reaktion durch Zugabe von Natriumhydroxid zur
15 Reaktionslösung beenden.

Die erfindungsgemäße Verfahren hat den Vorteil, dass keine teuren Komplexbildner wie z. B. DMPU (Dimethylpropylenharnstoff) benötigt werden. Auch sind keine Tieftemperaturbedingungen für die Alkylierung erforderlich. Die
20 Alkylierung ist in einem Temperaturbereich zwischen 0°C und 50 °C durchführbar. Auch sind die Reaktionen robust und wenig empfindlich in Bezug auf Feuchtigkeit und Luftanwesenheit. Bei unvollständigem Umsatz können Base und Alkylierungsagenzien nachgegeben werden. Kondensationsprodukte durch Selbstkondensation treten nicht auf.

25

Alternativ zur Zwischenisolierung der Verbindungen der allgemeinen Formel VI besteht die Möglichkeit, diese direkt ohne Zwischenisolierung zu verseifen. Dies geschieht vorzugsweise durch Zugabe einer wässrigen Lösung von Natrium- oder Kaliumhydroxid zur Reaktionslösung mit der Verbindung der
30 allgemeinen Formel VI, wobei eine Substanz der Formel VII erhalten wird.

-9-



- Durch Ansäuern und kontrollierte thermische Behandlung der Lösung einer Verbindung der allgemeinen Formel VII wird unter Decarboxylierung eine
- 5 Verbindung der allgemeinen Formel IVa erhalten.

Das Ansäuern erfolgt vorzugsweise mit Phosphorsäure oder Ammoniumchloridlösung, das Ansäuern erfolgt unter pH Kontrolle.

- 10 Das Verfahren zeichnet sich dadurch aus, dass die Stoffe in einem bestimmten pH-Bereich in Bezug auf eine mögliche Schutzgruppenspaltung oder auch Ketalspaltung (bei PG1/PG2 = Ketalgruppe) stabil sind.
- Die Verbindungen der allgemeinen Formel IVa sind im alkalischen Bereich erstaunlich stabil.

15

Die Verbindungen der allgemeinen Formel VII können bei einer Temperatur bis zu 100°C zur Decarboxylierung umgesetzt werden.

- Es wurde gefunden, dass die Decarboxylierung bei einem pH Wert 4-9 durchgeführt werden kann. Der pH ist für die Stabilität der Schutzgruppen bei
- 20 der Decarboxylierung entscheidend. Die Verbindungen der Formel II, IVa, V und VI lassen sich ohne Zwischenisolierung in Lösung weiter umsetzen.

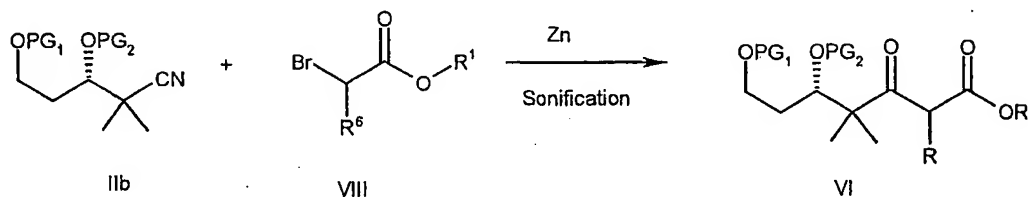
-10-

Ein Vorteil ist die Qualität des nach diesem Verfahren erzeugten Produktes, das weniger als 1 Prozent des Eduktes IIIa und weniger als 1 Prozent der bisalkylierten Verbindung IVb enthält.

- 5 Aufgrund der hohen Qualität des Rohproduktes IVa ist eine einfache Aufreinigung des Rohproduktes z. B. durch Destillation möglich.

- Die Verbindungen der allgemeinen Formel VI können auch direkt zu den Verbindungen der allgemeinen Formel IVa umgesetzt werden, indem man die
- 10 Verbindungen der allgemeinen Formel VI mit Lithiumcarbonat in DMF (Dimethylformamid) bei ungefähr 100°C unter Zusatz von Wasser umsetzt. Man bezeichnet diese Reaktion als Dealkoxycarbonylierung, wobei CO₂ abgespalten wird und ein Alkylbromid gebildet wird.

- 15 Die Verbindungen der Formel VI können auch aus einer Verbindung der allgemeinen Formel IIb und einem Bromester der allgemeinen Formel VIII in einer Reformatsky-Typ-Reaktion mit Zink unter Einwirkung von Ultraschall hergestellt werden (K. Nakunan, B.-J. Uang, Synthesis 1989, 571.
- R₁ und R₆ in den Verbindungen der allgemeinen Formeln VI und VIII haben die
- 20 schon vorher in der allgemeinen Formel VI angegebenen Bedeutungen.

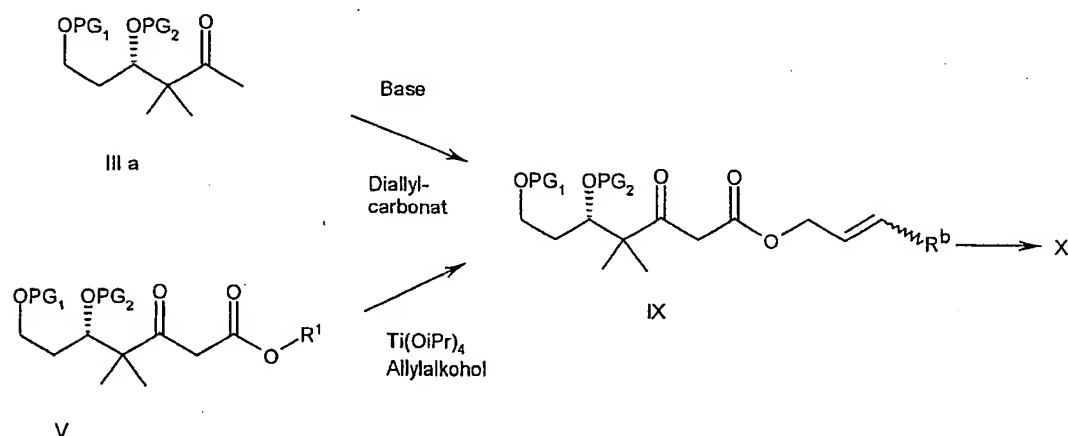


- 25 Im Fall der Synthese von allylsubstituierten Verbindungen mit R₆= Allyl bei Verbindungen der Formel VI kann der Allylester der Formel IX zur Synthese verwendet werden.

Eine Methode zur Synthese von IX ist die Reaktion einer Verbindung der allgemeinen IIIa durch Umsetzung mit Diallylcarbonat in Gegenwart einer Base.

-11-

Die Allylketoester der Formel IX sind beispielsweise auch durch Umesterung eines Alkylesters der allgemeinen Formel V zugänglich.



- 5 Der Allylketoester der allgemeinen Formel IX kann auch in einer Umlagerungsreaktion in das Produkt der allgemeinen Formel X überführt werden.

In der Literatur wird diese Reaktion als Carroll-Reaktion bezeichnet (M.F. Carroll, J. Chem. Soc. 1940, 1226). Die Carroll-Reaktion wird als eine [3,3]-sigmatrope Umlagerung bezeichnet. Zur Umsetzung wird ein Allylketoester thermisch behandelt. Die thermische Umlagerung von Allylethern erfordert hohe Temperaturen (170-200°C). Eine Begrenzung der Methode ist häufig durch die geringe thermische Beständigkeit der Verbindungen gegeben.

15

In Gegenwart von Basen wird diese Umlagerung begünstigt und ist bei milderen Temperaturen durchführbar (Siehe J.Org. Chem., 1987, 52, 2988-2995). Vorzugsweise kann nach Weg A ein Aluminiumalkoxid wie z. B. $\text{Al}(\text{OiPr})_3$ (Aluminium-tri-isopropylat) verwendet werden.

20

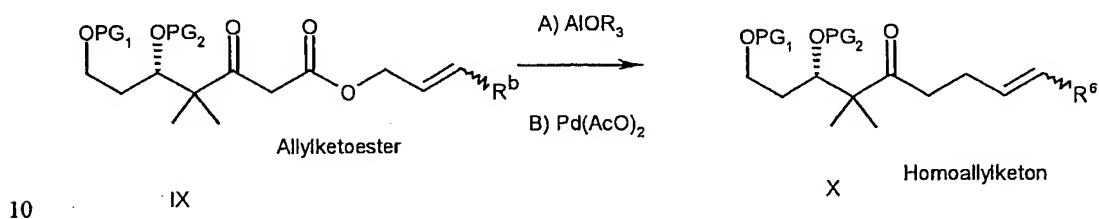
Diese Reaktion von IX zu X kann auch durchgeführt werden, indem man einen Alkylester der allgemeinen Formel V in Gegenwart einer Base umestert, wobei die Folgereaktion unter Decarboxylierung in Gegenwart von Aluminiumalkoxiden nach Weg A) die Wanderung der Allylgruppe stattfindet.

-12-

Solche Palladium katalysierten Decarboxylierungen/Allylierungen sind von J.

- 5 Tsuji et al. in J. Org. Chem., 1987, 52, 2988-2995 beschrieben worden.

Nach dieser Methode lassen sich Allylester der allgemeinen Formel IX unter Decarboxylierung und gleichzeitiger Allylierung in ein Homoallylketon der allgemeinen Formel X überführen.

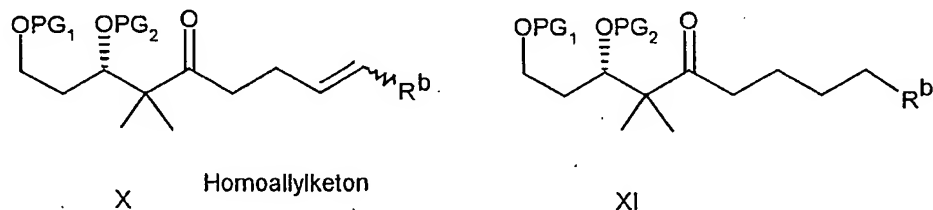


R^b in den allgemeinen Formeln IX, X und XI kann die Bedeutung von Wasserstoff oder eines gerad- oder verzweigt-kettigen C_1 - C_6 -Alkylrestes, wie z.

- 15 B. eines Methyl-, Ethyl- oder Propylrestes haben.

Die Doppelbindung in Verbindungen der allgemeinen Formel X lässt sich mit Wasserstoff unter Verwendung eines Palladium- oder Platinkatalysators in die gesättigte Form der Verbindungen der allgemeinen Formel XI überführen.

20



-13-

Die vorliegende Erfindung betrifft ausser den Verbindungen der allgemeinen Formeln V, VI, VII, IX und X auch die zu deren Herstellung hier beschriebenen Verfahren.

Die nachfolgend zur näheren Erläuterung der vorliegenden Erfindung
5 aufgeführten Beispiele beziehen sich auf die Verbindungen in der natürlichen 3S-Reihe. Neben den 3S-Enantiomeren werden auch die 3R-Enantiomere sowie die Racemate der Verbindungen der allgemeinen Formeln V, VI, VII, IX und X beansprucht.

10 Bei allen Strukturen der Formeln II bis X können PG_1 und PG_2 die eingangs unter den Verbindungen der allgemeinen Formeln Ia und Ib genannten Bedeutungen haben; sie können auch zusammen die Isopropylidengruppe oder eine beliebige Ketalstruktur als Schutzgruppe bedeuten.

15

Durch Kombination der Reaktionsschritte der Addition von Methyllithium an II zu IIIa, Synthese des β -Ketoesters der Formel V, selektive Folgealkylierung zum Ketoester der Formel VI und anschließender Decarboxylierung zu VII gelang
es, Verbindungen der Formel IVa zu erhalten. Das Problem der selektiven
20 Alkylierung wurde dabei gelöst. Die Produkte werden in guter Ausbeute und hoher Reinheit erhalten. Diese einzelnen Reaktionsschritte lassen sich nacheinander getrennt oder auch in einer Eintopfreaktion ohne Zwischenisolierung der Intermediate V, VI, VII, und IX durchführen.

25 Das erfindungsgemäße Verfahren gestattet die selektive Monoalkylierung von Alkylketonen. Dabei ist es möglich, unterschiedliche Alkylreste einzuführen, die als Organometallverbindung nicht verfügbar bzw. nicht oder schwer zugänglich sind. Das Problem zur Synthese von Homoalkylketonen der Formel X konnte dabei gelöst werden.

30

-14-

Die vorliegende Erfindung wird anhand der nachfolgenden Beispiele näher erläutert:

Beispiel 1:

5

S-3-(2,2-Dimethyl-[1,3]dioxan-4-yl)-3-methyl-butan-2-on

Zu 183 g (1 mol) der Titelverbindung aus WO 03/014068 (Beispiel 1e) 3(S)-(3,5) Acetondimethylketal -2,2-dimethyl -pentan-nitril, gelöst in 400 ml THF werden bei – 20°C 1000 ml Methyllithium-Lithiumbromid-Komplex (1,5 M in Diethylether) getropft. Anschließend wird 30 min. bei – 20°C gerührt und dann auf Raumtemperatur erwärmt. Man rührt 2 h bei Raumtemperatur. Man gibt 500 ml gesättigte Ammoniumchlorid-Lösung zu und rührt 6 Stunden unter Kontrolle des pH-Wertes bei Raumtemperatur. Das Produkt wird mit Hexan extrahiert, die organische Phase wird abgetrennt und 2 mal mit Wasser gewaschen. Die organische Phase wird im Vakuum zur Trockene eingeeengt. Ausbeute : 195 g (98 % d.Th.) eines Öls.

10

15

Elementaranalyse :

	C	H
Ber.	65,97	10,07
Gef.	65,89	10,11

20

Beispiel 2:

S-3-(2,2-Dimethyl-[1,3]dioxan-4-yl)-4-methyl-3-oxo-pentansäuremethylester

25

47,5 g (1,118 mol) 60%iges mit Paraffin stabilisiertes Natriumhydrid werden mit 200 ml Hexan paraffinfrei gewaschen und 285 ml THF zugegeben. Es werden 338 g (3,76 mol) Dimethylcarbonat zugegeben. Hierzu werden werden 95 g S-3-(2,2-Dimethyl-[1,3]dioxan-4-yl)-3-methyl-butan-2-on in 300 ml THF aus

-15-

Beispiel 1 zugegeben. Die Lösung wird 1 h bei 67 °C gerührt. Nach 1 h erfolgt mittels Dünnschichtkontrolle auf vollständige Umsetzung (Eluens Ethylacetat/Hexan 1+1 v/v). Zur Zersetzung des Überschüssigen NaH werden 1.18 mol (71,2 g) Essigsäure bei Raumtemperatur zugegeben. Es werden
 5 vorsichtig 300 ml Wasser unter Rühren zugegeben und solange gerührt, bis die Gasentwicklung abgeschlossen ist. Der pH Wert soll im Bereich 7-8 liegen. Das Produkt wird mit Methyltertiärbutylether extrahiert, mit gesättigter Natriumhydrogencarbonatlösung gewaschen und zur Trockne eingeeengt. Es werden 122,3 g (99% der Theorie) Produkt als viskoses Öl erhalten.

10

Elementaranalyse :

MW 258,31 C ₁₃ H ₂₂ O ₅	C	H
Ber.	60,44	8,58
Gef.	60,7	8,6

Beispiel 3:

15

S-3-(2,2-Dimethyl-[1,3]dioxan-4-yl)-4-methyl-3-oxo-pentansäureethylester

Analog zu Beispiel 2 wird **S-3-(2,2-Dimethyl-[1,3]dioxan-4-yl)-4-methyl-3-oxo-pentansäureethylester** aus der Verbindung Beispiel 1 und Diethylcarbonat

20 hergestellt.

Elementaranalyse :

MW 272,336 C ₁₄ H ₂₄ O ₅	C	H
Ber.	61,73	8,88
Gef.	61,5	8,7

25 **Beispiel 4:**

S-3-(2,2-Dimethyl-[1,3]dioxan-4-yl)-4-methyl-3-oxo-pentansäureallylester

Analog zu Beispiel 2 kann **S-3-(2,2-Dimethyl-[1,3]dioxan-4-yl)-4-methyl-5-oxo-pentansäureallylester** aus der Verbindung Beispiel 1 und Diallylcarbonat

5 hergestellt werden.

Elementaranalyse :

MW 298,38 C ₁₆ H ₂₆ O ₅	C	H
Ber.	64,4	8,79
Gef.	64,5	8,81

10 **Beispiel 5:**

S-3-(2,2-Dimethyl-[1,3]dioxan-4-yl)-4-methyl-3-oxo-pentansäureallylester

5,16 g (20 mmol) **S-3-(2,2-Dimethyl-[1,3]dioxan-4-yl)-4-methyl-3-oxo-**
 15 **pentansäuremethylester** aus Beispiel 2 werden in 100 ml Allylalkohol und 1 ml
 Titantetraisopropylat 6 h bei 80°C gerührt. Der Allylalkohol wird abdestilliert, der
 Rückstand in 100 ml Ethylacetat aufgenommen und mit 20 ml Wasser
 hydrolysiert. Es wird mit Ethylacetat extrahiert und die organische Phase über
 20 g Kieselgel filtriert. Nach Einengen des Rückstandes werden 5,7 g (96 % der
 20 Theorie) als Öl erhalten.

Beispiel 6**(4S)-4-(2-Methyl-3-oxo-hept-6-ene-2-yl)-2,2-dimethyl-[1,3]dioxane**

25

2,84 g (10 mmol) **S-3-(2,2-Dimethyl-[1,3]dioxan-4-yl)-4-methyl-3-oxo-**
pentansäure-allylester aus Beispiel 4 werden mit 80 mg Tetrakis-
 triphenylphosphinpalladium in 20 ml Toluol 10 min bei 100°C gerührt. Nach

-17-

Abkühlen wird über Kieselgel filtriert, mit Methyltertiäbutylether nachgewaschen und getrocknet. Es werden 2,5 g Produkt (88 % der Theorie) erhalten.

Elementaranalyse :

MW 284,35 C ₁₅ H ₂₄ O ₅	C	H
Ber.	63,35	8,52
Gef.	63,5	8,6

5

Beispiel 7

(4S)-4-(2-Methyl-3-oxo-hept-6-ene-2-yl)-2,2-dimethyl-[1,3]dioxane

10

2,84 g (10 mmol) S-3-(2,2-Dimethyl-[1,3]dioxan-4-yl)-4-methyl-3-oxo-pentansäure-allylester aus Beispiel 4 werden in 20 ml Toluol mit 1 mmol Aluminiumtriisopropoxid 1 h bei 100°C gerührt. Nach Abkühlen wird auf 10 ml Wasser gegeben, das Produkt wird mit Methyltertiäbutylether extrahiert, über
15 Natriumsulfat getrocknet. Es werden 2,3 g Produkt nach Kugelrohrdestillation bei 100°C/1 mbar als Öl (81 % der Theorie) erhalten.

Beispiel 8

20 S-3-(2,2-Dimethyl-[1,3]dioxan-4-yl)-3,5-dimethyl-3-oxo-pentansäuremethylester

5,17 g (20 mmol) S-3-(2,2-Dimethyl-[1,3]dioxan-4-yl)-4-methyl-3-oxo-pentansäuremethyl-ester werden in 18 ml Ethanol bei 0°-10°C mit 2,47 g (22
25 mmol) Kaliumtertiäbutylat versetzt und 10 min gerührt. Bei 20°C werden 1,3 ml (3,08 g, 21 mmol) Methyljodid zugegeben, wobei die Temperatur auf 30°C ansteigt. Es wird 2 h weitergerührt, wobei ein weißer Feststoff (NaI) ausfällt. Die Reaktion wird dünnschichtchromatographisch verfolgt.

-18-

Zwei Drittel der Lösung werden in Beispiel 9 weiter umgesetzt. Das verbleibende Drittel wird mit ges. Ammoniumchloridlösung neutralisiert (pH7) und das Produkt mit Ethylacetat extrahiert.. Es werden 1.75 g Produkt (96 % der Theorie als Öl erhalten.

5

Elementaranalyse :

MW 274,34 C ₁₄ H ₂₄ O ₅	C	H
Ber.	61,28	8,81
Gef.	61,5	8,9

10 **Beispiel 9**

2-[(4S)-2,2-dimethyl-1,3-dioxan-4-yl]-2-methyl-3-pentanon

Zwei Drittel der Lösung aus Beispiel 8 (13,4 mmol) werden mit 20 ml 2 n NaOH (40 mmol) versetzt und 2 h bei 40°C gerührt. Die Verseifung wird mittels Dünnschichtchromatographie verfolgt. Nach der Verseifung wird mit Phosphorsäure (85 %ig) neutralisiert (pH 7) und die Lösung auf 80°C 30 min erwärmt(CO₂-Entwicklung). Nach Abkühlen wird mit Methyltertiärmethylether extrahiert und das Produkt chromatographiert. Es werden 2,5 g (90% d. Th.) Produkt erhalten. Die spektroskopischen Daten sind mit den in Eur. Chem. J. 2996, 2, 1996, 1477-1482 beschriebenen Angaben übereinstimmend.

25 **Beispiel 10**

S-3-(2,2-Dimethyl-[1,3]dioxan-4-yl)-4-methyl-5-ethyl-3-oxo-pentansäuremethylester

-19-

- 5,17 g (20 mmol) S-3-(2,2-Dimethyl-[1,3]dioxan-4-yl)-4-methyl-3-oxo-pentansäuremethylester werden in 18 ml Ethanol bei 0°-10°C mit 2,47 g (22 mmol) Kaliumtertiärbutylat versetzt und 10 min gerührt. Bei 20°C werden 3,27 g (21 mmol) Ethyljodid zugegeben, wobei die Temperatur auf 30°C ansteigt. Es wird 2 h weitergerührt, wobei ein weisser Feststoff (NaI) ausfällt. Die Reaktion wird mittels Dünnschichtchromatographie verfolgt. Die Reaktion wird mit Ammoniumchloridlösung versetzt, mit Methyltertiärmethylester extrahiert und an Kieselgel filtriert. Es werden 4,2 g (92 % der Theorie) als Öl erhalten.

10 Elementaranalyse :

MW 286,37 C ₁₅ H ₂₆ O ₅	C	H
Ber.	62,90	9,15
Gef.	63,01	9,09

Beispiel 11

- 15 2-[(4S)-2,2-dimethyl-1,3-dioxan-4-yl]-2-methyl-3-hexanon

- 5,17 g (20 mmol) S-3-(2,2-Dimethyl-[1,3]dioxan-4-yl)-4-methyl-3-oxo-pentansäuremethylester aus Beispiel 2 werden in 18 ml Ethanol bei 0°-10°C mit 2,47 g (22 mmol) Kaliumtertiärbutylat versetzt und 10 min gerührt. Bei 20°C werden 3,27 g (21 mmol) Ethyljodid zugegeben, wobei die Temperatur auf 30°C ansteigt. Es wird 2 h weitergerührt, wobei ein weißer Feststoff (NaI) ausfällt. Die Reaktion wird dünnschichtchromatographisch verfolgt. Die Reaktion wird mit 25 ml 2 n NaOH versetzt und 2 h bei 40°C gerührt. Nach der Verseifung wird mit Phosphorsäure (85 %ig) neutralisiert (pH 7) und die Lösung unter CO₂-Entwicklung auf 80°C 30 min erwärmt. Nach Abkühlen wird mit Methyltertiärmethylether extrahiert und das Produkt kugelrohrdestilliert (Kp. 100°C/1 mbar). Es werden 4,1 g (89 % d. Th.) Produkt erhalten.

Elementaranalyse :

-20-

MW 228,33 C 13H ₂₄ O ₃	C	H
Ber.	68,37	10,59
Gef.	68,35	10,4

Beispiel 125 **S-3-(2,2-Dimethyl-[1,3]dioxan-4-yl)-4-methyl-5-benzyl-pentansäuremethylester**

5,17 g (20 mmol) **S-3-(2,2-Dimethyl-[1,3]dioxan-4-yl)-4-methyl-3-oxo-pentansäuremethylester** werden in 18 ml Ethanol bei 0°-10°C mit 2,47 g (22 mmol) Kaliumtertiärbutylat versetzt und 10 min gerührt. Bei 20°C werden 3,8 g
 10 (30 mmol) Benzylchlorid zugegeben, wobei die Temperatur auf 30°C ansteigt. Es wird 2 h weitergerührt, es fällt ein weißer Feststoff (NaI) aus. Die Reaktion wird mittels Dünnschichtchromatographie verfolgt. Die Reaktion wird mit Ammoniumchloridlösung versetzt, mit Methyltertiärmethylester extrahiert und über Kieselgel filtriert. Es werden 6,9 g Produkt (99 % der Theorie) als Öl
 15 erhalten.

Elementaranalyse :

MW 286,37 C ₁₅ H ₂₆ O ₅	C	H
Ber.	69,93	8,1
Gef.	69,83	8,05

20 **Beispiel 13****2-[(4S)-2,2-dimethyl-1,3-dioxan-4-yl]-2-methyl-3-pentanon**

5,17 g (20 mmol) **S-3-(2,2-Dimethyl-[1,3]dioxan-4-yl)-4-methyl-3-oxo-pentansäuremethylester** werden in 18 ml Ethanol bei 0°-10°C mit 2,47 g (22 mmol) Kaliumtertiärbutylat versetzt und 10 min gerührt. Bei 20°C werden 3,8 g
 25

-21-

(30 mmol) Benzylchlorid zugegeben, wobei die Temperatur auf 30°C ansteigt. Die Reaktion wird dünnschichtchromatographisch verfolgt. Nach vollständigem Umsatz werden 25 ml 2 n NaOH zugegeben und 2 h bei 40°C gerührt, bis der Ester umgesetzt ist. Nach der Verseifung wird mit Phosphorsäure (85 %ig) neutralisiert (pH 7) und die Lösung auf 80°C 30 min erwärmt (CO₂-Entwicklung). Nach Abkühlen wird mit Methyltertiärmethylether extrahiert und das Produkt an Kieselgel chromatographiert. Es werden 5,64 g (97 % d. Th.) Produkt erhalten.

10

Elementaranalyse:

MW 290,4 C ₁₈ H ₂₆ O ₃	C	H
Ber.	74,44	9,02
Gef.	74,16	9,05

Beispiel 14

15

S-3-(2,2-Dimethyl-[1,3]dioxan-4-yl)-2-allyl-4-methyl-3-oxo-pentansäuremethylester

24,55 g (0,22 mol) Kaliumtertiärbutoylat werden in 200 ml Ethanol suspendiert. Bei 20°C werden 51,6 g (0,2 mol) S-3-(2,2-Dimethyl-[1,3]dioxan-4-yl)-4-methyl-3-oxo-pentansäuremethylester aus Beispiel 2 zugegeben und 30 min bei dieser Temperatur gerührt. Es werden 36,29 g Allylbromid (1-Brompropen) zugegeben und noch 1 h bei 40°C gerührt. Es wird mit Ammoniumchloridlösung hydrolysiert und mit Ethylacetat hydrolysiert. Die organische Phase wird mit Wasser gewaschen und getrocknet. Es werden 60 g 96 % der Theorie als Öl erhalten.

25

Beispiel 15

(4S)-4-(2-Methyl-3-oxo-hept-6-ene-2-yl)-2,2-dimethyl-[1,3]dioxan

-22-

31,2 g (0,1 mol) S-3-(2,2-Dimethyl-[1,3]dioxan-4-yl)-2-allyl-4-methyl-3-oxo-pent-ansäuremethylester aus Beispiel 14 werden in 200 ml Ethanol gelöst. Es werden

- 5 125 ml 2 n NaOH zugegeben und 2 h bei 40°C gerührt. Die Verseifung wird dünnschichtchromatographisch verfolgt. Es wird mit 85 %iger Phosphorsäure neutralisiert (pH 7) und zur Vervollständigung der Decarboxylierung 30 min auf 80°C erhitzt. Nach Abkühlen auf 30°C wird das Produkt mit Methyltertiärbutylether extrahiert. Nach Reinigung über Kieselgel mit Hexan und
- 10 steigendem Ethylacetatanteil werden 21,8 g Produkt erhalten (91% der Theorie).

Der Drehwert einer Probe $[\alpha]_D$ beträgt + 11,6 ° (1% in CHCl_3 , l=100 mm)

15 **Beispiel 16**

(4S)-4-(2-Methyl-3-oxo-hept-6-ene-2-yl)-2,2-dimethyl-[1,3]dioxane

- 24,55 g ((0,22 mol) Kaliumtertiärbutylat werden in 200 ml Ethanol suspendiert.
- 20 Bei 20°C werden 51,6 g (0,2 mol) S-3-(2,2-Dimethyl-[1,3]dioxan-4-yl)-4-methyl-3-oxo-pentansäuremethylester aus Beispiel 2 zugegeben und 30 min bei dieser Temperatur gerührt. Es werden 36,29 g Allylbromid (1-Brompropen) zugegeben und noch 1 h bei 40°C gerührt.. Die Umsetzung wird dünnschichtchromatographisch verfolgt.
- 25 Zur Verseifung werden 250 ml 2 n NaOH zugegeben, es wird 2 h bei 40°C gerührt. Die Verseifung wird dünnschichtchromatographisch verfolgt. Es wird mit 85 %iger Phosphorsäure neutralisiert (pH 7) und zur Decarboxylierung 30 min auf 80°C erhitzt. Nach Abkühlen auf 30°C wird das Produkt mit Methyltertiärbutylether extrahiert. Nach Reinigung über Kieselgel mit Hexan und
- 30 steigendem Ethylacetatanteil werden 43 g Produkt erhalten (89 % der Theorie).

Beispiel 17

(4S)-4-(2-Methyl-3-oxo-heptan-2-yl)-2,2-dimethyl-[1,3]dioxane

5

24 g (0.1 mol) (4S)-4-(2-Methyl-3-oxo-hept-6-ene-2-yl)-2,2-dimethyl-[1,3]dioxane aus Beispiel 17 werden in 480 ml THF gelöst. Bei Raumtemperatur werden 4.8 g Palladium auf Kohle (10%ig) zugegeben. Es wird bei 10 Bar Wasserstoff 2 h bis zur Beendigung der Wasserstoffaufnahme hydriert. Der

10 Katalysator wird abgesaugt, mit THF nachgewaschen und das Produkt bei 95°C/1 mbar destilliert. Es werden 21 g Produkt (87 % der Theorie) erhalten.

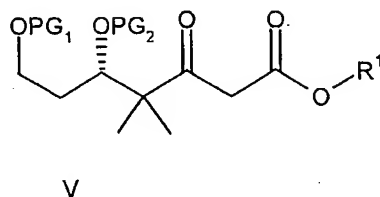
Elementaranalyse:

MW 290,4 C ₁₈ H ₂₆ O ₃	C	H
Ber.	70.6	9.91
Gef.	70,7	10.05

15

Patentansprüche

1. Verbindungen der allgemeinen Formel V



5

worin

PG¹ und PG² für Hydroxyschutzgruppen oder gemeinsam für eine

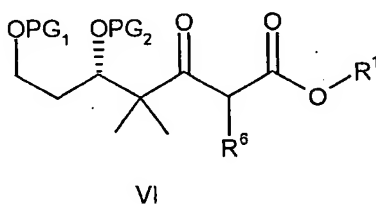
Isopropylidengruppe und

R¹ für einen gerad- oder verzweigt-kettigen, gegebenenfalls ungesättigten

10

Kohlenwasserstoffrest mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen
stehen.

2. Verbindungen der allgemeinen Formel VI



15

PG¹ und PG² für Hydroxyschutzgruppen oder gemeinsam für eine

Isopropylidengruppe und

R¹ für einen gerad- oder verzweigt-kettigen, gegebenenfalls ungesättigten

Kohlenwasserstoffrest mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen, sowie

20

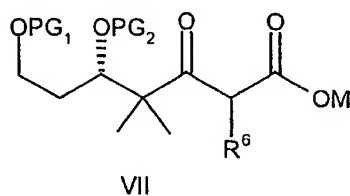
R⁶ für einen C₁-C₆-Alkyl, C₂-C₆-Alkenyl oder C₂-C₆-Alkinyrest, die geradkettig
oder verzweigt sein können, oder für einen Alkoxyalkyl-, Alkoxy-alkenyl, Alkoxy-
alkinyl oder Aryl-alkylrest, worin Alkyl im Alkoxyteil einen C₁-C₆-Alkylrest sowie
Aryl einen Phenyl- oder Naphthylrest und -alkyl-, alkenyl-, alkinyl einen C₁-C₆-

-25-

Alkyl, C₂-C₆-Alkenyl oder C₂-C₆-Alkynylrest bedeuten, stehen.

3. Verbindungen der allgemeinen Formel VII

5

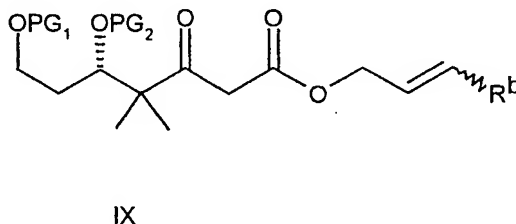


worin

PG¹, PG² und R⁶ die in Anspruch 2 angegebenen Bedeutungen haben sowie M für ein Lithiumatom oder den Rest MgX mit X in der Bedeutung eines Chlor-, Brom- oder Iodatoms stehen.

10

4. Verbindungen der allgemeinen Formel IX



15

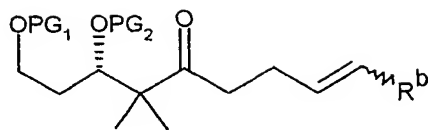
worin

PG¹ und PG² die in Anspruch 2 angegebene Bedeutung haben sowie R^b für ein Wasserstoffatom oder einen gerad- oder verzweigt-kettigen C₁-C₆-Alkylrest stehen.

20

5. Verbindungen der allgemeinen Formel X

-26-



X

worin

- 5 PG¹ und PG² die in Anspruch 2 angegebene Bedeutung haben sowie
R^b für ein Wasserstoffatom oder einen gerad- oder verzweigt-kettigen C₁-
C₆-Alkylrest
stehen.

10

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No

PCT/EP2004/006057

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER
IPC 7 C07D319/06

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)
IPC 7 C07D

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

EPO-Internal, WPI Data, PAJ, BEILSTEIN Data, BIOSIS, CHEM ABS Data

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
P,X	WO 03/053949 A (SCHERING AG) 3 July 2003 (2003-07-03) claim 4; example 1h -----	5
X	WO 03/014063 A (SCHERING AG) 20 February 2003 (2003-02-20)	5
A	page 2, line 1 - line 3; claim 30; example 12 page 4 - page 5 -----	1-4
X	DE 100 41 470 A (SCHERING AG) 28 February 2002 (2002-02-28)	5
A	page 7, line 20 - line 50; example 9b page 4, line 20 - line 49 -----	1-4
A	WO 00/58254 A (UNIV KANSAS) 5 October 2000 (2000-10-05) page 11; claim 1 -----	1-5
-/--		

☒ Further documents are listed in the continuation of box C.

☒ Patent family members are listed in annex.

* Special categories of cited documents:

- *A* document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
- *E* earlier document but published on or after the international filing date
- *L* document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
- *O* document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
- *P* document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

- *T* later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
- *X* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
- *Y* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.
- *B* document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

18 October 2004

Date of mailing of the international search report

02/11/2004

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
Fax: (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Härtinger, S

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No.
PCT/EP2004/006057

C.(Continuation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	<p>DATABASE BEILSTEIN BEILSTEIN INSTITUTE FOR ORGANIC CHEMISTRY, FRANKFURT-MAIN, DE; Beilstein Reaction ID 4276427 XP002301163 abstract & MURATAKE HIDEAKI ET AL: CHEM. PHARM. BULL., vol. 46, no. 4, 1998, pages 559-571, -----</p>	2

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International Application No

PCT/EP2004/006057

Patent document cited in search report		Publication date	Patent family member(s)	Publication date
WO 03053949	A	03-07-2003	DE 10164592 A1 WO 03053949 A1 US 2003176710 A1	03-07-2003 03-07-2003 18-09-2003
WO 03014063	A	20-02-2003	DE 10138348 A1 BR 0211649 A CA 2456255 A1 WO 03014063 A2 EP 1412322 A2 US 2003158412 A1	27-02-2003 13-07-2004 20-02-2003 20-02-2003 28-04-2004 21-08-2003
DE 10041470	A	28-02-2002	DE 10041470 A1	28-02-2002
WO 0058254	A	05-10-2000	US 6211412 B1 AU 3771100 A WO 0058254 A1 US 2002156289 A1 US 2002165415 A1	03-04-2001 16-10-2000 05-10-2000 24-10-2002 07-11-2002

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen
PCT/EP2004/006057

A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES IPK 7 C07D319/06		
Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK		
B. RECHERCHIERTE GEBIETE Recherchierte Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole) IPK 7 C07D		
Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen		
Während der Internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe) EPO-Internal, WPI Data, PAJ, BEILSTEIN Data, BIOSIS, CHEM ABS Data		
C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN		
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
P, X	WO 03/053949 A (SCHERING AG) 3. Juli 2003 (2003-07-03) Anspruch 4; Beispiel 1h	5
X	WO 03/014063 A (SCHERING AG) 20. Februar 2003 (2003-02-20)	5
A	Seite 2, Zeile 1 - Zeile 3; Anspruch 30; Beispiel 12 Seite 4 - Seite 5	1-4
X	DE 100 41 470 A (SCHERING AG) 28. Februar 2002 (2002-02-28)	5
A	Seite 7, Zeile 20 - Zeile 50; Beispiel 9b Seite 4, Zeile 20 - Zeile 49	1-4
A	WO 00/58254 A (UNIV KANSAS) 5. Oktober 2000 (2000-10-05) Seite 11; Anspruch 1	1-5
-/-		
<input checked="" type="checkbox"/> Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen		<input checked="" type="checkbox"/> Siehe Anhang Patentfamilie
<p>* Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen :</p> <p>*A* Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist</p> <p>*E* Älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist</p> <p>*L* Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt)</p> <p>*O* Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht</p> <p>*P* Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist</p> <p>*T* Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist</p> <p>*X* Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden</p> <p>*Y* Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist</p> <p>*Z* Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist</p>		
Datum des Abschlusses der internationalen Recherche 18. Oktober 2004		Absenddatum des internationalen Recherchenberichts 02/11/2004
Name und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016		Bevollmächtigter Beauftragter Härtinger, S

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen
PCT/EP2004/006057

C.(Fortsetzung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN		
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
A	<p>DATABASE BEILSTEIN BEILSTEIN INSTITUTE FOR ORGANIC CHEMISTRY, FRANKFURT-MAIN, DE; Beilstein Reaction ID 4276427 XP002301163 Zusammenfassung & MURATAKE HIDEAKI ET AL: CHEM. PHARM. BULL., Bd. 46, Nr. 4, 1998, Seiten 559-571, -----</p>	2

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Internationales Aktenzeichen
PCT/EP2004/006057

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
WO 03053949 A	03-07-2003	DE 10164592 A1	03-07-2003
		WO 03053949 A1	03-07-2003
		US 2003176710 A1	18-09-2003
WO 03014063 A	20-02-2003	DE 10138348 A1	27-02-2003
		BR 0211649 A	13-07-2004
		CA 2456255 A1	20-02-2003
		WO 03014063 A2	20-02-2003
		EP 1412322 A2	28-04-2004
		US 2003158412 A1	21-08-2003
DE 10041470 A	28-02-2002	DE 10041470 A1	28-02-2002
WO 0058254 A	05-10-2000	US 6211412 B1	03-04-2001
		AU 3771100 A	16-10-2000
		WO 0058254 A1	05-10-2000
		US 2002156289 A1	24-10-2002
		US 2002165415 A1	07-11-2002